(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-255088

(43)公開日 平成5年(1993)10月5日

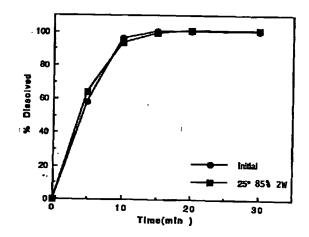
(51)Int.Cl. ⁵ A 6 1 K 31/44 9/28 47/04 47/16 // (A 6 1 K 31/44	識別記号 ACL C Z J	庁内整理番号 7252-4C 7329-4C 7433-4C 7433-4C	FΙ	技術表示箇所 ·
# (21 0 1 11 02) U			審査請求 未請求	京 請求項の数7(全 17 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顯平4-273736		(71)出願人	000006725 吉富製薬株式会社
(22)出顧日	平成 4年(1992) 9 月	引7日	(72)発明者	大阪府大阪市中央区平野町2丁目6番9号 大石 直寛
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願平3-318337 平 3 (1991)11月 5 日	3		福岡県築上郡吉富町大字小祝955番地 吉富製薬株式会社中央研究所内
(33)優先権主張国			(72)発明者	柴田 配行 福岡県築上郡吉富町大字小祝955番地 吉 富製薬株式会社中央研究所内
			(72)発明者	池田 国樹 福岡県築上郡吉富町大字小祝955番地 吉 富製薬株式会社中央研究所内
			(74)代理人	弁理士 高宮城 勝

(54) 【発明の名称】 抗潰瘍剤含有製剤

(57)【要約】

【構成】 抗潰瘍作用を有する酸に不安定なベンズイミダゾール系化合物を含む核部分に1~2層のアンダーコーティング層を被覆し、さらにその上に腸溶性コーティング剤を被覆してなる腸溶製剤において、核部分および/またはアンダーコーティング層に水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物、または前記化合物と緩衝剤を配合させてなることを特徴とする腸溶製剤。

【効果】 長期にわたって着色しないなど、保存安定性が極めて良好で、かつ過酷な条件下における長期保存下においても、溶出性が悪化しない安定な抗潰瘍剤含有製剤が得られる。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 抗潰瘍作用を有する酸に不安定な2-[(2-ピリジル)メチルスルフィニル]ベンズイミダ ゾール系化合物を含む核部分に1~2層のアンダーコー ティング層を被覆し、さらにその上に腸溶性コーティン グを被覆してなる腸溶製剤において、核部分および/ま たはアンダーコーティング層に水酸化アルミニウム・炭 酸水素ナトリウム共沈物を配合させることを特徴とする 安定性および溶出性が改善された腸溶製剤。

【請求項2】 核部分における2-〔(2-ピリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミダゾール系化合物1重 量部に対して、水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウ ム共沈物が0.1~20重量部であることを特徴とする 請求項1記載の製剤。

【請求項3】 アンダーコーティング層における水酸化 アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物の配合量が核 部分100重量部に対して0.01~10重量部である ことを特徴とする請求項1記載の製剤。

【請求項4】 アンダーコーティング層に水酸化アルミ ことを特徴とする請求項1記載の製剤。

【請求項5】 抗潰瘍作用を有する酸に不安定な2-「(2-ピリジル)メチルスルフィニル〕ペンズイミダ ゾール系化合物を含む核部分の上に1~2層のアンダー コーティング層を被覆し、さらにその上に腸溶性コーテ ィングを被覆してなる腸溶製剤において、核部分および /またはアンダーコーティング層に安定化剤として水酸 化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物と緩衝剤を 配合させることを特徴とする安定性および溶出性が改善 された腸溶製剤。

【請求項6】 2-〔(2-ピリジル)メチルスルフィ ニル] ベンズイミダゾール系化合物1重量部に対して、 水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物が0. 1~20重量部、緩衝剤が0.01~2重量部であるこ とを特徴とする請求項5記載の製剤。

【請求項7】 緩衝剤が酒石酸ナトリウム、酢酸ナトリ ウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム、ポリリン 酸ナトリウム、ポリリン酸カリウム、ピロリン酸ナトリ ウム、ピロリン酸カリウム、リン酸水素二ナトリウム、 リン酸水素二カリウム、リン酸三ナトリウムまたはリン 40 酸三カリウムである請求項5記載の製剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は安定性および溶出性が改 善された抗潰瘍剤含有製剤に関する。

[0002]

【従来の技術および発明が解決しようとする課題】H⁺ K* ATPase阻害作用を有する2-〔(2-ピリジル) メチルスルフィニル〕ベンズイミダゾール系化合物(以 下、単にベンズイミダゾール系化合物と称することもあ 50

る) は胃酸分泌を強力に抑制する消化性潰瘍治療剤とし て有用である。その作用は強力かつ持続的であるため、 シメチジン等のヒスタミンH2 受容体拮抗剤に変わる次 世代の消化性潰瘍治療剤として注目されている。特に、 特開昭54-141783号公報、特開昭61-509 78号公報、特開平1-6270号公報等に記載された ベンズイミダゾール系化合物の冒酸分泌抑制作用は強力 であり、臨床上の有用性が確認されている。

2

【0003】しかしながら、これらベンズイミダゾール 系化合物の安定性は悪く、固体状態では温度、湿度、光 に対して不安定で、また酸性から中性域の水溶液中で は、速やかに分解し、著しく着色する。また、錠剤、細 粒剤、顆粒剤、カプセル剤、散剤などの製剤では製剤処 方中の他成分に影響されて不安定になり、経日的な含量 低下、着色変化が生じる。さらに、これらの製剤のうち 錠剤、顆粒剤にコーティングを施す場合には、腸溶性基 剤 (セルロースアセテートフタレート、ヒドロキシプロ ピルメチルセルロースフタレート、ヒドロキシメチルセ ルロースアセテートサクシネート、メタアクリル酸・ア ニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物とタルクを配合する 20 クリル酸共重合物など)との配合性も悪く含量低下、着 色を生じる。このようにベンズイミダゾール系化合物の 経口用製剤を製造するには、他成分の配合および腸溶剤 のコーティングが必要であるにもかかわらず、前記のよ うに安定性に悪影響をおよぼすため、製剤化が困難であ った。したがって、これらの化合物を経口投与形態に製 剤化するに当たっては、これらを適切に安定化させる必 要がある。

> 【0004】これまでに、抗潰瘍作用を有するベンズイ ミダゾール系化合物の安定な製剤を得るために、ベンズ イミダゾール系化合物に安定化剤としてマグネシウムお よび/またはカルシウムの塩基性無機塩(重質炭酸マグ ネシウム、酸化マグネシウム、沈降炭酸カルシウム、水 酸化カルシウムなど)を均一に接触させる方法が知られ ている (特公平3-38247号公報)。特公平3-3 8247号公報によると、保存下での製剤の外観と含量 (残存率)の変化が測定され、外観変化もなく、含量も 安定であったことが報告されている。しかし、本発明者 らがその公報に記載の方法に準じてオメプラゾールの腸 溶性錠剤を製造し、安定性試験を行ったところ、腸溶性 コーティング剤の影響により、着色および含量低下が著 しく、十分に安定な製剤は得られないことを確認した。 また、特開昭62-283964号公報により、ベンズ イミダゾール誘導体に対して5重量%以上の塩基性物質 (アルカリ金属、アルカリ土類金属、もしくはアルミニ ウムからなる群より選ばれる金属の水酸化物もしくは無 機弱酸との塩)を含む組成物が開示され、また保存安定 性の結果 (残存量) が報告されているが、これに腸溶性 コーティング剤を被覆した場合、安定な腸溶性製剤が得 られないことは上記と同様に明らかである。

【0005】一方、これらの問題点を解決した新規製剤

として特開昭62-258320号公報により、①活性 成分を含む核部分、②その上に1層以上からなる中間被 **翠層、および③陽溶皮膜の3層からなる経口医薬製剤に** おいて、核部分にアルカリ化合物(酸化マグネシウム、 水酸化マグネシウムなど)、かつ中間被覆層にpH緩衝 性アルカリ化合物〔酸化マグネシウム、水酸化マグネシ ウムまたは複合物質 (Al₂O₃ · 6MgO · CO₂ · 12H₂O また はMgO · Al2O3 · 2SiO2 · nH2O, nは2未満の非整数で ある)〕を含有させてなる腸溶性の内服用新規医薬製剤 が開示されている。この製剤は核部分にアルカリ化合物 を含有させ、さらに、核部分と腸溶皮膜の間にpH緩衝 性アルカリ化合物を含む中間被覆層を有していることに 特徴がある。本出願人はこの中から最もよいアルカリ化 合物として水酸化マグネシウムを、中間層のpH緩衝性 アルカリ化合物として合成ヒドロタルサイトを選択し て、安定なオメプラゾール製剤を製造販売している。し かしながら、この錠剤においては、第1中間被覆層、第 2中間被覆層の製造過程でその皮膜形成性が悪く、部分 的に剥離が生じたり、また脆さのために製造中の衝撃で 皮膜が欠損し、当該中間被覆層の不完全なものが混在す ることが生じた。その結果、腸溶皮膜が核錠に直接接触 して、部分的に褐変した不良錠が混入するという問題が 生じた。さらに、該製剤は高温高湿下で保存すると錠剤 の崩壊遅延、溶出悪化をきたすという問題点も有してい た。従って、このように安定性が改良された製剤ではあ るが、その製造工程中では不良品が出やすく、また流通 過程においては厳密な防湿包装が施されているのが現状 であり、経済的にも好ましくない。以上の点から、良好 な保存安定性はもちろん、製造時におけるコーティング 工程が円滑に行え、かつ耐湿性、溶出性の点においても 30 すぐれた特性を有する製剤の開発が希求されている。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、このよう な事情に鑑み、抗潰瘍作用を有する酸に不安定なベンズ イミダゾール系化合物のより有用な製剤を開発すること を目的として、種々の物質を用いて鋭意研究を行ったと ころ、安定化剤として水酸化アルミニウム・炭酸水素ナ トリウム共沈物を、さらに、それに緩衝剤を配合するこ とによって、上記課題が解決できることを見出し、本発 明を完成させるに至った。

【0007】すなわち、本発明は、(1)抗潰瘍作用を 有する酸に不安定な2-〔(2-ピリジル)メチルスル フィニル] ベンズイミダゾール系化合物を含む核部分に 1~2層のアンダーコーティング層を被覆し、さらに、 その上に腸溶性コーティングを被覆してなる腸溶製剤に おいて、核部分および/またはアンダーコーティング層 に水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物を配 合させることを特徴とする安定性および溶出性が改善さ れた腸溶製剤、および(2)抗潰瘍作用を有する酸に不 安定な2-〔(2-ピリジル)メチルスルフィニル〕ベ 50 安定化剤は製薬上汎用されている添加剤、たとえば乳

4

ンズイミダゾール系化合物を含む核部分に1~2層のア ンダーコーティング層を被覆し、さらに、その上に腸溶 性コーティングを被覆してなる腸溶製剤において、核部 分および/またはアンダーコーティング層に安定化剤と して水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物お よび緩衝剤を配合させることを特徴とする腸溶製剤に関 する。

【0008】本発明において、抗潰瘍作用を有する酸に 不安定な2-〔(2-ピリジル)メチルスルフィニル〕 ベンズイミダゾール系化合物は、具体的には前記各公開 公報等に記載された化合物であって、たとえばオメプラ ゾール (5-メトキシー2-〔〔(4-メトキシー 3, 5-ジメチル-2-ピリジル) メチル] スルフィニ ル] -1H-ベンズイミダゾール)、ランソプラゾール (2-[(3-x+n-4-(2, 2, 2-h))]ルオロエトキシ) -2-ピリジル〕 メチル〕 スルフィニ ル]-1H-ベンズイミダゾール)、2-[[4-(3 ーメトキシプロポキシ) -3-メチル-2-ピリジル〕 メチルスルフィニル〕-1H-ベンズイミダゾール、2 - [(3, 5-ジメチル-4-メトキシ-2-ピリジ ル) メチルスルフィニル) - 1 H - ベンズイミダゾー ル、6ーメチルー2ー〔(3ーメチルー2ーピリジル) メチルスルフィニル] -1H-ベンズイミダゾール-5 ーカルボン酸メチル、5ーメチルー2-〔(3,5ージ メチルー2ーピリジル)メチルスルフィニル]ー1Hー ベンズイミダゾール、2-〔(4-メトキシ-2-ピリ ジル) メチルスルフィニル] -5-トリフルオロメチル -1H-ベンズイミダゾール、2-〔(4-メトキシー 3-メチル-2-ピリジル) メチルスルフィニル} -5 ートリフルオロメチルー1H-ベンズイミダゾール、2 - ((5-エチルー4-フェノキシー2-ピリジル) メ チルスルフィニル] -5-メトキシ-1H-ベンズイミ ダゾール、5ーメトキシー2-〔(4ーフェノキシー2 -ピリジル) メチルスルフィニル〕-1H-ベンズイミ ダソール、2-[(3-メチル-4-(2-(N-ベン ジルーNーメチルアミノ) エトキシ) -2-ピリジル) メチルスルフィニル] -1H-ベンズイミダゾール、2 - [(3-メチル-4-(2-モルホリノエトキシ) -2-ビリジル) メチルスルフィニル〕 - 1 H - ベンズイ 40 ミダゾールまたは2-〔(3-メチル-4-(2-(1, 2, 3, 4-r)ル) エトキシ) -2-ピリジル) メチルスルフィニル〕 -1H-ベンズイミダゾール等があげられ、有効成分と して前記化合物を核部分に1~50mg、好ましくは5 ~30mgを含有させる。

【0009】核部分における水酸化アルミニウム・炭酸 水素ナトリウム共沈物の配合量は、ベンズイミダゾール 系化合物1重量部に対して0.1~20重量部が望まし い範囲であるが、これに限定されるものではない。上記

糖、マンニット、トウモロコシデンプン、結晶セルロー ス等の賦形剤、ヒドロキシプロピルセルロース等の結合 **剤、低置換度ヒドロキシプロピルセルロース、カルボキ** シメチルスターチナトリウム (商品名:エクスプロタ ブ、木村産業)、カルボキシメチルセルロースカルシウ ム等の崩壊剤、ラウリル硫酸ナトリウム、ツィーン80 (商品名)等の界面活性剤、ステアリン酸マグネシウ ム、タルク等の滑沢剤などと共に添加することができ る。崩壊剤としては、カルボキシメチルスターチナトリ ウムが望ましい。

【0010】本発明の安定化剤である水酸化アルミニウ ム・炭酸水素ナトリウム共沈物は水に非常に難溶性であ るため、湿式造粒時においてベンズイミダゾール系化合 物または各種賦形剤、糊料、滑沢剤などの製剤加工原料 の液性 (pH) の影響を受けてベンズイミダゾール系化 合物の安定化が不十分な場合は、水溶性の緩衝剤を併用 することによりその安定性を向上させることができる。 緩衝剤としては酒石酸ナトリウム、酢酸ナトリウム、炭 酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム、ポリリン酸ナトリ ウム、ポリリン酸カリウム、リン酸水素二カリウム、ピ 20 ロリン酸ナトリウム、ピロリン酸カリウム、リン酸水素 二ナトリウム、リン酸三ナトリウムまたはリン酸三カリ ウムが挙げられる。また、その配合量はベンズイミダゾ ール系化合物1重量部に対して、緩衝剤0.01~2重 量部が望ましい範囲であるが、これに限定されるもので はない。

【0011】本発明による製剤の核部分はベンズイミダ ゾール系化合物、安定化剤である水酸化アルミニウム・ 炭酸水素ナトリウム共沈物、または前記化合物と緩衝 剤、さらに必要により上記の添加剤を加えて均一に混和 30 することによって得られるが、その混和方法は、たとえ ば予めベンズイミダゾール系化合物に安定化剤を混和し たものに添加剤を混和してもよいし、ベンズイミダゾー ル系化合物と添加剤を混和したものに安定化剤を添加し てもよい。得られた混合物を湿式造粒法により粉粒体と し、次いで打錠して錠剤用の基錠が得られる。あるいは 混合物を湿式練合したのち押出し造粒機を用いて造粒 し、次いでマルメライザー(富士パウダル製)により顆 粒剤用の核顆粒とすることができる。

【0012】このようにして得られた核部分(基錠、核 40 顆粒)上に1~2層のアンダーコーティング層を被覆 し、アンダーコーティング層中に安定化剤として水酸化 アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物、または前記 化合物と緩衝剤を配合させることができる。アンダーコ ーティング用剤としてはポリマー、好ましくはヒドロキ シプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセル ロース、ポリビニルピロリドン、ゼラチン等から選ばれ る製薬上許容されうる水溶性ポリマー、または白糖、マ ンニット、乳糖などの糖が用いられ、他にタルク、酸化 チタン、軽質無水ケイ酸などの添加物も添加することが 50 である腸溶性の錠剤、顆粒剤を得ることができ、また顆

6

できる。アンダーコーティング層は2層からなることが 好ましく、核部分に近い側のアンダーコーティング層が 水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物、ポリ マーまたは糖、およびタルク等の添加物からなり、腸溶 被膜に近い側のアンダーコーティング層がポリマーまた は糖、および必要に応じてタルク等の添加物からなるこ とがより好ましい。アンダーコーティング層における安 定化剤の配合量は核部分100重量部に対して0.01 ~10重量部が望ましい範囲であるが、これに限定され 10 るものではない。

【0013】このようにして得られた製剤中間品に腸溶 性コーティングを被覆することによって腸溶製剤とする ことができる。腸溶性コーティングとしては、セルロー スアセテートフタレート、ヒドロキシプロピルメチルセ ルロースフタレート、ヒドロキシメチルセルロースアセ テートサクシネート、メタアクリル酸・アクリル酸共重 合物 (商品名:オイドラギット)等が用いられ、可塑 剤、つや出し剤なども添加できる。

【0014】以上のように、核部分、アンダーコーティ ング層および腸溶性コーティング層の3層からなる製剤 において、核部分および/またはアンダーコーティング 層に制酸剤である水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリ ウム共沈物を配合させることが重要であり、いずれの構 成要件を欠いても目的とする製剤は得られない。すなわ ち、核部分に多孔性の水酸化アルミニウム・炭酸水素ナ トリウム共沈物を含有させることによって親水性が増加 し、核部分の崩壊性が高まり、その結果、高温、加湿下 の過酷条件下で長期間保存しても、溶出性の悪化は生じ ない。特開昭62-258320号公報の製剤のアンダ ーコーティング層に核部分に配合した水酸化マグネシウ ムを添加すると、腸溶剤コーティング層に悪影響を及ぼ す。それを回避するために、その発明の最もよい製剤で はアンダーコーティング層に合成ヒドロタルサイトを用 いている。一方、本願発明ではアンダーコーティング層 中に核部分に配合した水酸化アルミニウム・炭酸水素ナ トリウム共沈物を添加する。そうすると、アンダーコー ティング用剤(ヒドロキシプロピルメチルセルロースな ど)による膜の形成性は合成ヒドロタルサイトなどの他 のp H緩衝性アルカリ化合物を添加する場合に比較して 良好である。また、この水酸化アルミニウム・炭酸水素 ナトリウム共沈物およびタルクを添加することによっ て、アンダーコーティングの製造過程での滑りがよくな り、衝撃が少なくなることによって、膜の欠損発生が抑 制され、その結果、褐変不良錠が生じなくなる。なお、 水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物は酸に 対して強い中和作用を有するため、核部分に対する腸溶 性コーティング剤の影響を完全に抑えることを可能にす

【0015】以上のようにして、経口投与に適した剤形

粒剤をカプセルに充填してカプセル剤とすることができる。このようにして得られた製剤は、次のような特徴を有する。

- (1)過酷条件下に長期間保存しても外観上、全く悪化 がみられず、ベンズイミダゾール系化合物含量の低下も ほとんどない。
- (2) 高温加湿下においても崩壊性がよく、溶出性の悪 化は起こらない。
- (3) アンダーコーティング層の皮膜形成性にすぐれ スからなるアンダーコーティング液により第一層アンダる。従って、製造工程における不良品が少なくなり、コ 10 ーコーティング、その上にヒドロキシプロピルメチルセスト低減につながる。 ルロースのみからなるアンダーコーティング液により第
- (4)製品の包装を軽減できる。また、薬局等での開封 後の安定性をより長く保証できるようになる。
- 【0016】本発明の製剤はすぐれた胃酸分泌抑制作用、抗潰瘍作用を有し、ヒトを含む哺乳動物の消化器潰瘍等の治療に用いることができる。

[0017]

【実施例】以下に、参考例、実施例および実験例をあげて本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0018】参考例1

基錠における安定化剤として水酸化マグネシウムを、ア*

*ンダーコーティング層における安定化剤として合成とドロタルサイトを用いた腸溶性錠剤を、特開昭62-258320号公報に記載の方法に準じて、次のようにして製造した。錠剤135mg当たりオメプラゾール20mgおよびアルカリ化合物として水酸化マグネシウムを含有する錠剤をロータリー式打錠機により製造した。このようにして得た錠剤(基錠)を、合成ヒドロタルサイト0.3mg含有するヒドロキシプロピルメチルセルロースからなるアンダーコーティング液により第一層アンダーコーティング、その上にヒドロキシプロピルメチルセルロースのみからなるアンダーコーティング液により第二層アンダーコーティングを施し、次いでヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレートからなる腸溶コーティング液により腸溶コーティングを行い、腸溶錠剤を得た。

8

【0019】実施例1

下記組成物を練合機に取り、約20分間混合した後、適量の精製水を加えて練合し、押出し造粒機(スクリーン径1.0mm)で造粒した後、マルメライザー(富士パウダル製)で球状の顆粒を得る。この顆粒を流動乾燥機中で給気温度50℃で30分間乾燥し、篩を用いて14~24メッシュの核顆粒を得た。

オメプラゾール	5.0mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	5. 0 m g
結晶セルロース	4.0mg
低置換度ヒドロキシプロピルセルロース	4.0mg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.5mg
マンニット	56.5mg

計

75. Omg

【0020】得られた核顆粒に下記組成のコーティングを施し、腸溶性の顆粒を得た。アンダーコーティング

※℃、排気温度45℃で行い、腸溶コーティングは給気温度65℃、排気温度40℃でコーティングを行った。

1、2は流動噴霧乾燥機 (大川原製) 中で給気温度75%

核顆粒	75.5mg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.5mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	1, 5 m g
タルク	0.5mg
精製水	(64.5mg)
計	5. 5mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.5mg
酸化チタン	2.5mg
タルク	0.5mg
精製水	(64.5mg)
計	6.5mg
腸溶コーティング	
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	10.7mg

10
0.5mg
1.8mg
(33. Omg)
(86. Omg)
(33. Omg)

計

13. 0mg

【0021】実施例2

下記組成のうちオメプラゾール、水酸化アルミニウム・ ターチナトリウム、ラウリル硫酸ナトリウムおよびヒド ロキシプロピルメチルセルロースを均一に混合し、それ*

*に適量の精製水を加えて、練合を行った後、流動乾燥機 中、給気温度50℃で30分間乾燥した。乾燥した造粒 炭酸水素ナトリウム共沈物、乳糖、カルボキシメチルス 10 末を24メッシュの篩で整粒し、ステアリン酸マグネシ ウムを加え混合後、ロータリー式打錠機で1錠当たり1 35mgの錠剤(基錠)を製造した。

オメプラゾール	20. Omg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	15.0mg
乳糖	91. 2mg
カルボキシメチルスターチナトリウム	7.5mg
ラウリル硫酸ナトリウム	0.3mg
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	0.5mg
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg

135. 0mg

【0022】得られた錠剤(基錠)に下記組成のコーテ ィングを施して、腸溶錠を得た。アンダーコーティング 1、2はハイコーター (フロイント産業製) を用い、給※

※気温度70℃、排気温度40℃、パン回転数15rpm でコーティングを施した。腸溶コーティングは給気温度 55℃、排気温度37℃でコーティングを行った。

基錠	135. Om	g
アンダーコーティング1		
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1.2m	g
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.3m	g
タルク	0.1m	g
精製水	(23. 0m	g)
 計	1. 6 m	g
アンダーコーティング2		
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.1 m	g
酸化チタン	1. Om	g
タルク	0.1m	g
精製水	, (56. Om	g)
計	4. 1 m	g
腸溶コーティング		
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	2.9m	g
セタノール	0.1 m	g
タルク	0.2m	g
エタノール	(35. Om	g)
精製水	(10. Om	g)
計	3. 2m	g

合 計

144. Omg

11

*【0024】 【表1】

性の錠剤について、製剤特性および保存安定性を調べた ところ、表1、表2に示すように、両者に差はみられな かった。

* 表 1 製剤特性

	参考例1	実施例2
重量 (mg)	143.0	144. 0
直径(㎜)	7.13	7.13
享さ (mm)	3. 23	3. 24
硬度(kp)	13.0	14.0
第1液(2時間後の耐性)	適合	適合
第2液	4.7分	5.8分
 8出(第2液、パドル法、10	Orpm)	
10分	89.3%	96%
20分	100.4%	100.3%
耐1液性 (第1液、パドル法	(100rpm)	
2時間後の主薬残存率	99.8%	99.9%

[0025]

※ ※【表2】表2 安定性

haraba Af M	参考例1		実施例2	
保存条件	外観	含量(%)	外観	含量(%)
初期	白色	99.7	白色	99.7
40℃、1ケ月	白色	99.3	白色	99.6
40℃、2ケ月	白色	100.0	白色	99.5
60℃、2週間	白色	99.3	白色	99.5
60℃、1ケ月	白色	99.5	白色	99.2
40℃、75%RH 、2週間	白色	99.3	白色	99.5
40℃、75%RH 、1ケ月	白色	99.3	白色	99.3

【0026】実験例2

参考例1および実施例2で得られたオメブラゾールの腸溶錠について、25℃、85%および40℃、82%RH(相対湿度)の条件下でそれぞれ2週間保存した後の日本薬局方第2液(pH約6.8)における溶出率を測定した。その結果を図1~図4に示す。図1、図3から明らかなように、参考例1の腸溶錠は25℃、85%(図1)および40℃、82%RH(図3)保存下で、★

★著しい溶出性の悪化がみられた。一方、図2、図4から明らかなように、実施例2の腸溶錠では25℃、85%(図2)および40℃、82%RH(図4)の2週間保存下でも溶出性の悪化は認められなかった。

【0027】参考例2

下記組成からなるランソプラゾールの腸溶錠を参考例1 の方法に準じて製造する。

基錠

13	14
ランソプラゾール	20.0mg
水酸化マグネシウム	10.0mg
乳糖	73.5mg
カルボキシメチルスターチナトリウム	5. Omg
ラウリル硫酸ナトリウム	0. 2mg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.8mg
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg
計	110. Omg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1. 0 m g
合成ヒドロタルサイト	0.2mg
タルク	0.1mg
精製水	(20.0mg)
āt ,	1. 3mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	2.6mg
酸化チタン	0.8mg
タルク	0.1mg
精製水	(45.0mg)
計 腸溶コーティング	3.5mg
BA-1-7 1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	2.5mg
セタノール	0. 1 m g
タルク	0.1mg
エタノール	(30. 0mg)
精製水	(8.5mg)
計	2. 7 m g

合 計

117.5mg

*ンズイミダゾール (化合物1と称する) の腸溶錠を参考

【0028】参考例3

下記組成からなる2-〔(3,5-ジメチル-4-メト 例1の方法に準じて製造する。

キシー 2ーピリジル) メチルスルフィニル] -1H-ベ*

基錠

化合物1	20. Omg
水酸化マグネシウム	20.0mg
乳糖	31.0mg
低置換度ヒドロキシプロビルセルロース	8.0mg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.7mg
ステアリン酸マグネシウム	0.3mg
計	80. 0mg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	0.8mg
合成ヒドロタルサイト	0.15mg
タルク	0.05mg
精製水	(20.0mg)

15	16	
計	1. Omg	
アンダーコーティング2		
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	2.4 mg	
タルク	0.1mg	
精製水	(45. Omg)	
· 計	2. 5mg	
腸溶コーティング		
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	2. 0 mg	
セタノール	0.8mg	
タルク	0.7mg	
エタノール	(30.0mg)	
精製水	(8.5mg)	
計	3.5mg	

合 計

ランソプラゾール

87. 0mg

20. 0mg

【0029】化合物1に代えて2-〔〔4-(3-メト *【0030】実施例3 キシプロポキシ)-3-メチル-2-ピリジル〕メチル 20 下記組成からなるランソプラゾールの腸溶錠を実施例2 スルフィニル〕-1H-ベンズイミダゾール(化合物 の方法に準じて製造する。 2)を用いた腸溶錠も同様に製造する。 *

基錠

水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	10.0mg
乳糖	73.5mg
カルボキシメチルスターチナトリウム	5. Omg
ラウリル硫酸ナトリウム	0. 2mg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.8mg
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg
計	110. Omg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1. 0 m g
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.2mg
タルク	0.1mg
精製水	(20.0mg)
計	1. 3mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	2.6mg
酸化チタン	0.8mg
タルク	0.1mg
精製水	(45.0mg)
計	3. 5mg
腸溶コーティング	
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	2.5mg
セタノール	0.1mg
タルク	0.1mg

17	18
エタノール	(30.0mg)
精製水	(8.5mg)
計	2.7mg

合 計

117.5mg

【0031】実施例4

*ンズイミダゾール(化合物1)の腸溶錠を実施例2の方 法に準じて製造する。

下記組成からなる2-〔(3,5-ジメチル-4-メト キシー2ーピリジル) メチルスルフィニル〕 -1 Hーベ*

基錠

化合物1	20.0mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	20.0mg
乳糖	31. Omg
低置換度ヒドロキシプロピルセルロース	8. Omg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.7mg
ステアリン酸マグネシウム	0.3mg
計	80. Omg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	0.8mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.15mg
タルク	0.05mg
精製水	(20. 0mg)
<u> </u>	1. Omg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	2.4mg
タルク	0.1mg
精製水	(45.0mg)
計勝溶コーティング	2. 5mg
関格コーティンク ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	2. 0mg
セタノール	0.8mg
タルク	0.7mg
エタノール	(30.0mg)
精製水	(,8.5mg)
카	3. 5mg

合 計

【0032】化合物1に代えて2-〔〔4-(3-メト キシプロポキシ) -3-メチル-2-ピリジル] メチル スルフィニル] -1H-ベンズイミダゾール (化合物 2)を用いた腸溶錠も同様に製造する。

【0033】実験例3

参考例2、実施例3で得られるランソプラゾールの腸溶 錠および参考例3、実施例4で得られる化合物1、化合※

基锭

オメプラゾール

87. 0mg

※物2の腸溶錠について、実験例1、実験例2と同様の試 験を行うと、いずれの錠剤においても良好な保存安定性 と、溶出特性の改善効果が得られる。

【0034】実施例5

オメプラゾールの安定化に木酸化アルミニウム・炭酸木 素ナトリウム共沈物を用いた下記組成の基錠を、実施例 2に準じて湿式造粒法で製造した。

19	20
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	10.0mg
乳糖	95.7mg
カルボキシメチルスターチナトリウム	7.5mg
ラウリル硫酸ナトリウム	0.3mg
ヒドロキシプロピルセルロース	1. 0 m g
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg

좕

135. Omg

この基錠に下記組成のアンダーコーティング1、アンダ *準じた方法によりコーティングを施した。 ーコーティング2および腸溶コーティングを実施例2に*10

【ひ腸溶コーナインクを実施例2に*10	
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1.2mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.3mg
タルク	0.1mg
精製水	(23. Omg)
計	1. 6 m g
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.1mg
酸化チタン	1. Omg
タルク	0.1mg
精製水	(56.0mg)
計	4. 2mg
腸溶コーティング	
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	2.9mg
セタノール	0.1mg
タルク	0. 2mg
エタノール	(35. Omg)
特製水	(10. Omg)
計	3. 2mg

合 計

144. Omg

【0035】一方、水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物の代わりに水酸化マグネシウム、酸化マグネシウムまたは水酸化カルシウムをそれぞれ用いて湿式造粒法で基錠を製造した後、同様にフィルムコーティングを施して腸溶錠を得た。以上のようにして得られた腸溶錠を、50℃、75%RH、1週間または40℃、7%40

※5%RH、2週間保存した後、日本薬局方に準じて、試験液に第2液を用い、補助盤を使用せずに、錠剤の崩壊時間を測定した。その結果を表3に示す。

[0036]

【表3】

表 3

安定化剤		崩壊時間 (分)			
		初期値	50℃,75%RH, 1 週間	40℃,75%RH, 2 週間	
本発明	水酸化アルミニウム・ 炭酸水素ナトリウム 共沈物	4.0	3.5	3.9	

21				
対照	水酸化マグネシウム	3.0	29.0	7.5
"	酸化マグネシウム	25.0	30以上	30 以上
"	水酸化カルシウム	20.0	22.0	30 以上

【0037】水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム 共沈物を用いた本発明の腸溶錠は、調製時(初期)およ び高温加湿保存下ともに良好な崩壊性を示した。一方、 水酸化マグネシウムを用いたものは、高温加湿下で、著 しく崩壊性が悪化した。また、酸化マグネシウム、水酸 10 ウダル製)で球状の顆粒を得る。この顆粒を流動乾燥機 化カルシウムを用いた腸溶錠は調製時点から崩壊性が悪 かった。

*【0038】実施例6

下記組成物を練合機に取り、約20分間混合した後、適 量の精製水を加えて練合し、押出し造粒機(スクリーン 径1.0mm) で造粒した後、マルメライザー (富士パ 中で給気温度50℃で約30分間乾燥し、篩を用いて1 4~24メッシュの核顆粒を得た。

オメプラゾール	5. 0 m g
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	5. Omg
リン酸三ナトリウム (Na3PO4・12H2O)	0.5mg
結晶セルロース	4. Omg
低置換度ヒドロキシプロビルセルロース	4. Omg
ヒドロキシプロピルセルロース	0.5mg
マンニット	56. Omg

75. 0mg

【0039】得られた核顆粒に下記組成のコーティング を施し、腸溶性の顆粒を得た。アンダーコーティング

※℃、排気温度45℃で行い、腸溶コーティングは給気温 度65℃、排気温度40℃でコーティングを行った。

1、2は流動噴霧乾燥機 (大川原製) 中で給気温度75%

核顆粒	75. Omg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.5mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	1.5mg
タルク	0.5mg
精製水	(64.5mg)
計	5. 5mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.5mg
酸化チタン	2.5mg
タルク	0.5mg
精製水	(64.5mg)
計	6. 5mg
腸溶コーティング	
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	10.7mg
セタノール	0.5mg
タルク	1.8mg
メチレンクロライド	(33. Omg)
エタノール	(86. Omg)
精製水	(33. Omg)

計

13. 0mg

【0040】参考例4

★ム・炭酸水素ナトリウム共沈物とリン酸三ナトリウムの

実施例6において、核顆粒に配合した水酸化アルミニウ★50 代わりにマンニットを用いて実施例6と同様に核顆粒を

調整した。次に、アンダーコーティング1に配合した水 酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物の代わり にタルクを追加配合した以外は実施例6と同様にしてコ ーティングを行い、オメプラゾールの腸溶顆粒を得た。

【0041】実験例4

実施例6および参考例4で得たオメプラゾールの腸溶顆*

* 粒をガラスビンに入れ、60℃密栓または40℃、75% RH開放の条件下に2週間保存した。その外観変化を表4に示す。

24

[0042]

【表4】

表 4

	開始時	60℃密栓	40℃,75%開放
実施例6	白	白	白
参考例4	淡褐	褐	褐

【0043】表4から明らかなように、核顆粒に水酸化 アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物と緩衝剤、か つアンダーコーティング層に水酸化アルミニウム・炭酸 水素ナトリウム共沈物を添加した実施例6の腸溶顆粒は 過酷条件下においても外観の変化がみられなかった。

【0044】実施例7

下記組成のうちオメプラゾール、水酸化アルミニウム・20 機で1錠当たり135mgの錠剤(基錠)を製造した。 炭酸水素ナトリウム共沈物、乳糖、カルボキシメチルス※

※ターチナトリウム、ラウリル硫酸ナトリウムおよびヒドロキシプロピルセルロースを均一に混合し、それにピロリン酸ナトリウムを溶解した適量の精製水を加えて、練合を行った後、流動乾燥機中で50℃、30分間乾燥した。乾燥した造粒末を24メッシュの篩で整粒し、ステアリン酸マグネシウムを加え混合後、ロータリー式打錠し機で1錠当たり135mgの錠剤(基錠)を製造した。

オメプラゾール	20.0mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	20.0mg
ピロリン酸ナトリウム	2. 0 m g
乳糖	83. 2mg
カルボキシメチルスターチナトリウム	8. 0mg
ラウリル硫酸ナトリウム	0.3mg
ヒドロキシプロピルセルロース	1. Omg
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg

合 計

135. 0mg

【0045】得られた錠剤 (基錠) に下記組成物のコーティングを施して、腸溶錠を得た。アンダーコーティング1、2はハイコーター (フロイント産業) を用い、給★

★気温度70℃、排気温度40℃、パン回転数13rpm でコーティングを施した。 腸溶コーティングは給気温度 55℃、排気温度37℃でコーティングを行った。

基錠	135.0mg
アンダーコーティング1	•
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1.4mg,
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.4mg
タルク	0.1mg
精製水	(23. Omg)
計	1. 9mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.1mg
酸化チタン	1. Omg
精製水	(56. Omg)
計	4. 1mg
腸溶コーティング	
トドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	3. 1 m g

計

3. 5 mg

合 計

144.5mg

【0046】このようにして得られたオメプラゾールの 腸溶錠について、25℃、85%RHおよび40℃、8 1 2%RHの条件下でそれぞれ2週間保存した後の日本薬 局方第2液(pH約6.8)における溶出率を測定し た。その結果を図5と図6に示す。図5、6から明らか なように、水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共*

25

セタノール タルク

エタノール

精製水

【0046】このようにして得られたオメプラゾールの *沈物と緩衝剤(ピロリン酸ナトリウム)を用いた本発明 腸溶錠について、25℃、85%RHおよび40℃、8 10 の腸溶錠は、高温加湿下に保存しても調製時と変わらな 2%RHの条件下でそれぞれ2週間保存した後の日本薬 い、良好な溶出性を示した。

【0047】実施例8

下記組成からなるオメプラゾールの腸溶錠を実施例7の 方法に準じて製造する。

基錠

オメプラゾール	20.0mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	13.0mg
ピロリン酸ナトリウム	2. 0 m g
乳糖	83. Omg
カルボキシメチルスターチナトリウム	8. 0mg
ラウリル硫酸ナトリウム	0.3mg
ヒドロキシプロピルセルロース	1.0mg
ステアリン酸マグネシウム	0.5mg
計 :	135. Omg
アンダーコーティング1	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	1.4mg
水酸化アルミニウム・炭酸水素ナトリウム共沈物	0.4mg
タルク	0.1mg
精製水	(23. 0mg)
m 1	1.9mg
アンダーコーティング2	
ヒドロキシプロピルメチルセルロース	3.1mg
酸化チタン	1. 0 m g
精製水	(56. Omg)
計	4. 1mg
腸溶コーティング	
ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート	3. 1mg
セタノール	0. 2mg
タルク	0. 2mg
エタノール	(35. 0mg)
精製水 	(10. Omg)
計 	3.5mg

合 計

144.5mg

得られたオメプラゾール腸溶錠について、保存下におけ ※存安定性と高い溶出率が得られる。 る安定性試験および溶出試験を行ったところ、良好な保※50 【0048】 【発明の効果】抗潰瘍作用を有する酸に不安定なベンズ イミダゾール系化合物を含む核部分、1~2層からなる アンダーコーティング層および腸溶性コーティング層か らなる腸溶製剤において、核部分および/またはアンダ ーコーティング層に水酸化アルミニウム・炭酸水素ナト リウム共沈物、または前者に緩衝剤を配合させることに より、長期にわたって着色しないなど保存安定性が極め て良好で、かつ過酷な条件下における長期保存において

も、溶出性が悪化しない安定な抗潰瘍剤含有製剤を得ることができる。さらに、本発明製剤は皮膜形成性にすぐ 10 れ、製造時における不良品を抑えることができる。これらのことから、従来の製剤に比べてよりすぐれた特性を有する製剤が得られた。

28

【図面の簡単な説明】

【図1】参考例1で得られたオメプラゾール錠剤の溶出 プロファイルを示した図である。

【図2】実施例2で得られた本発明のオメプラゾール錠 剤の溶出プロファイルを示した図である。

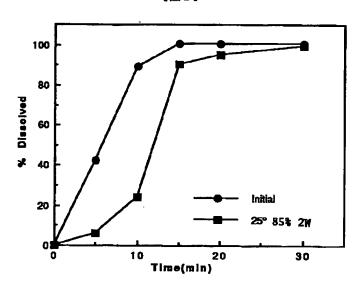
【図3】参考例1で得られたオメプラゾール錠剤の溶出 プロファイルを示した図である。

【図4】実施例2で得られた本発明のオメプラゾール錠 剤の溶出プロファイルを示した図である。

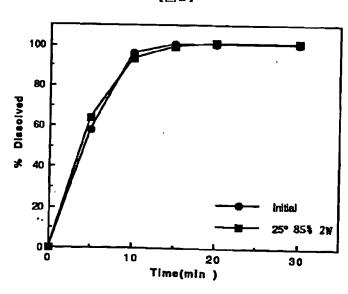
10 【図5】実施例7で得られた本発明のオメプラゾール錠 剤の溶出プロファイルを示した図である。

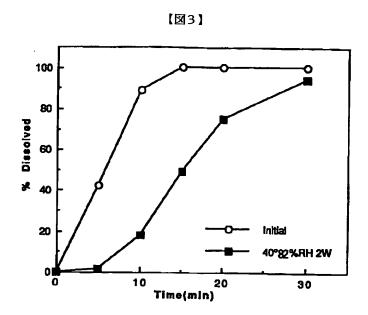
【図6】実施例7で得られた本発明のオメプラゾール錠 剤の溶出プロファイルを示した図である。

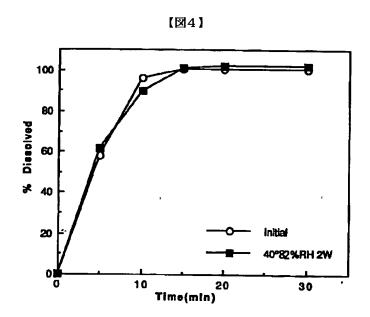
【図1】

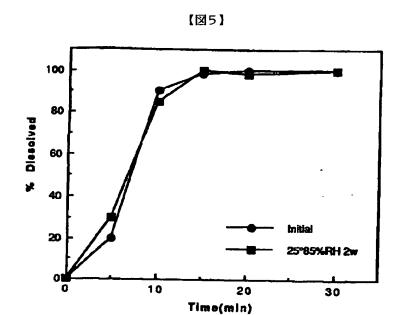


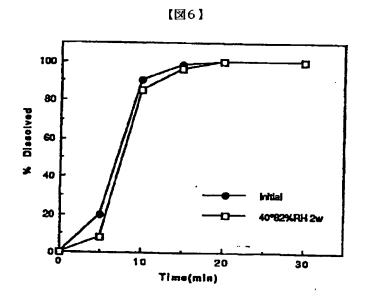
【図2】











フロントページの続き

(51)Int.Cl.⁵
A 6 1 K 31:195)

識別記号

庁内整理番号 8413-4C F I

技術表示箇所

* NOTICES *

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention]

[0001]

[Industrial Application] This invention relates to the antiulcer drug content pharmaceutical preparation with which stability and elution nature have been improved. [0002]

[Description of the Prior Art] 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound (a benzimidazole system compound may only be called hereafter) which has H+-K+ATPase inhibitory action is useful as an antiulcer drug which controls gastric-acid secretion powerfully. Since it is powerful and continuous, the operation is the histamines H2, such as cimetidine. It is observed as an antiulcer drug of the next generation which changes to an acceptor antagonist. Especially the gastricacid secretion depressant action of the benzimidazole system compound indicated by JP,54-141783,A, JP,61-50978,A, JP,1-6270,A, etc. is powerful, and the usefulness on clinical is checked. [0003] However, the stability of these benzimidazole system compound is bad, unstable, and from acidity, in the water solution of a neutral region, it decomposes promptly and it is colored remarkably. [as opposed to / at a solid state / temperature, humidity, and light] Moreover, in pharmaceutical preparation, such as a tablet, a fine grain agent, a granule, a capsule, and powder, it is influenced by the other components under pharmaceutical preparation formula, and becomes unstable, and a dailyc content fall and a tinctorial change arise. Furthermore, in performing coating to a tablet and a granule among these pharmaceutical preparation, combination nature with enteric bases (cellulose acetate phthalate, hydroxypropylmethylcellulose phthalate, hydroxymethyl cellulose acetate succinate, methacrylic acid, an acrylic-acid copolymerization object, etc.) is also bad, and it produces a content fall and coloring. Thus, although combination of other components and coating of an enteric coated medicine were required in order to have manufactured the pharmaceutical preparation for taking orally of a benzimidazole system compound, for the ***** reason, pharmaceutical-preparation-izing was difficult for stability in the bad influence as mentioned above. Therefore, in pharmaceutical-preparationizing these compounds in an internal use gestalt, it is necessary to stabilize these appropriately. [0004] In order to obtain the stable pharmaceutical preparation of the benzimidazole system compound which has an antiulcer action until now, the method of contacting the basic mineral salt (heavy magnesium carbonate, a magnesium oxide, a precipitated calcium carbonate, calcium hydroxide, etc.) of magnesium and/or calcium to a benzimidazole system compound as a stabilizing agent at homogeneity is learned (JP,3-38247,B). According to JP,3-38247,B, the appearance of the pharmaceutical preparation under preservation and change of a content (survival rate) are measured, there is also no appearance change, and it is reported that the content was also stable. However, when this invention persons manufactured the enteric coated tablet of omeprazole according to the approach of a publication in the official report and performed the soundness test, under the effect of an enteric coating agent, coloring and a content fall were remarkable and it checked that pharmaceutical preparation stable enough was not obtained. Moreover, although the constituent which contains 5% of the weight or more of an alkali (the hydroxide of alkali metal, alkaline earth metal, or the metal chosen from the group which consists of

aluminum, or salt with inorganic weak acid) to a benzimidazole derivative is indicated by JP,62-283964,A and the result (the amount of survival) of preservation stability is reported, when an enteric coating agent is covered to this, it is clear like the above that a stable enteric coated preparation is not obtained.

[0005] On the other hand, as new pharmaceutical preparation which solved these troubles, by JP,62-258320,A ** In the oral physic pharmaceutical preparation which consists of a middle enveloping layer which consists of one or more layers on it, and three layers of ** enteric coat the nucleus part containing an active ingredient, and ** -- Into a nucleus part, an alkali compound (a magnesium oxide, magnesium hydroxide, etc.), To a middle enveloping layer, and a pH buffer nature alkali compound [magnesium oxide, the enteric new physic pharmaceutical preparation for oral administration which makes it come to contain magnesium-hydroxide or nature of composite (aluminum2O3, 6 MgO-CO2 and 12H2O, or MgO and aluminum2O3, 2SiO2 and nH2O, and n -- less than two -- for it to be nonintegral)] is indicated. The description is for this pharmaceutical preparation to make a nucleus part contain an alkali compound, and have the middle enveloping layer which contains pH buffer nature alkali compound between a nucleus part and an enteric coat further. These people choose a magnesium hydroxide as best alkali compound out of this, choose synthetic hydrotalcite as an interlayer's pH buffer nature alkali compound, and are manufacturing and selling stable omeprazole pharmaceutical preparation. However, in this tablet, film-forming [that] was bad in the manufacture process of the 1st middle enveloping layer and the 2nd middle enveloping layer, exfoliation arose partially, and the coat suffered a loss with the impact under manufacture for brittleness, and that the imperfect thing of the middle enveloping layer concerned is intermingled arose. Consequently, the enteric coat contacted the core tablet directly and the problem that the defect lock which browned partially mixed arose. Furthermore, when this pharmaceutical preparation was saved under high-humidity/temperature, it also had the trouble of causing collapse delay of a tablet and elution aggravation. therefore -- although it is the pharmaceutical preparation with which stability was improved in this way -- the inside of the production process -- if -the present condition is that are easy to come out of a defective, and strict water vaporproofing packaging is performed in a circulation process, and it is not economically desirable. Desire of the development of the pharmaceutical preparation which has the property which could perform the coating process at the time of manufacture smoothly, and was excellent also in the point of moisture resistance and elution nature as well as good preservation stability from the above point is carried out.

[Means for Solving the Problem] When this invention persons inquired wholeheartedly in view of such a situation using various matter for the purpose of developing the more useful pharmaceutical preparation of an unstable benzimidazole system compound in the acid which has an antiulcer action, they came to complete a header and this invention for the ability of the above-mentioned technical problem to be solved as a stabilizing agent by blending a buffer for an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate further at it.

[0007] Namely, this invention covers a 1 - two-layer undershirt coating layer into the nucleus part which contains unstable 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound in the acid which has (1) antiulcer action. Furthermore, it sets to the enteric coated preparations which come to cover enteric coating on it. The enteric coated preparations with which the stability and elution nature which are characterized by combining an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate with a nucleus part and/or an undershirt coating layer have been improved, And a 1 - two-layer undershirt coating layer is covered into the nucleus part which contains unstable 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound in the acid which has (2) antiulcer actions. Furthermore, it is related with the enteric coated preparations characterized by making a nucleus part and/or an undershirt coating layer blend an aluminum hydroxide, a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, and a buffer as a stabilizing agent in the enteric coated preparations which come to cover enteric coating on it. [0008] In this invention, 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound unstable in the acid which has an antiulcer action the compound specifically indicated by said each open official report etc. -- it is -- for example, omeprazole (5-methoxy-2-[[(4-methoxy -3, 5-dimethyl-2-pyridyl) methyl]

sulfinyl]-1H-benzimidazole) lansoprazole (2-[[[3-methyl-4-(2, 2, and 2-trifluoroethoxy)-2-pyridyl] methyl] sulfinyl]-1H-benzimidazole) 2-[[4-(3-methoxy propoxy)-3-methyl-2-pyridyl] methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole 6-methyl-2-[(3, 5-dimethyl-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole-5-carboxylic-acid methyl, 5-methyl-2-[(3, 5-dimethyl-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole 2-[(4-methoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-5-trifluoromethyl-1H-benzimidazole 2-[(4-methoxy-3-methyl-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-5-trifluoromethyl-1H-benzimidazole 2-[(5-ethyl-4-phenoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-5-methoxy-1H-benzimidazole 5 - Methoxy-2-[(4-phenoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-bends IMIDA SOL, 2-[(3-methyl-4-(2-(N-benzyl-N-methylamino) ethoxy)-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole 2- [-- () [3-methyl-4-] the (2-morpholino ethoxy)-2-pyridyl methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole or 2- [(3-methyl-4- (2- (1 --))) 2, 3, the 4-tetrahydroisoquinoline-2-IRU ethoxy-2-pyridyl methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole, etc. are raised, and a nucleus part is made to contain preferably 1-50mg 5-30mg for said compound as an active principle.

[0009] To the benzimidazole system compound 1 weight section, the loadings of the aluminum hydroxide and sodium-hydrogenearbonate coprecipitate in a nucleus part are not limited to this, although 0.1 - 20 weight section is the desirable range. The above-mentioned stabilizing agent can be added with lubricant, such as surfactants, such as disintegrator, such as binders, such as excipients, such as the additive currently used widely on medicine manufacture, for example, a lactose, mannite, corn starch, and crystalline cellulose, and hydroxypropylcellulose, hydroxypropylcellulose, carboxy-methyl-starch sodium (trade name: an EKUSU pro tab, Kimura industry), and carboxymethyl-cellulose calcium, sodium lauryl sulfate, and TSUIN 80 (trade name), magnesium stearate, and talc, etc. As disintegrator, carboxy-methyl-starch sodium is desirable.

[0010] Since the aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate which is the stabilizing agent of this invention are very poorly soluble at water, the stability can be raised by using a water-soluble buffer together in response to the effect of the acidity or alkalinity (pH) of pharmaceutical manufacturing raw materials, such as a benzimidazole system compound or various excipients, a thickening agent, and lubricant, at the time of wet agglomeration, when stabilization of a benzimidazole system compound is inadequate. As a buffer, the sodium tartrate, sodium acetate, a sodium hydrogencarbonate, a sodium carbonate, sodium polyphosphate, potassium polyphosphate, the potassium phosphate, a sodium pyrophosphate, a potassium pyrophosphate, disodium hydrogenphosphate, phosphoric-acid 3 sodium, or phosphoric-acid 3 potassium is mentioned. Moreover, to the benzimidazole system compound 1 weight section, although the loadings are range where a buffer 0.01 - 2 weight sections are desirable, they are not limited to this.

[0011] Although the nucleus part of the pharmaceutical preparation by this invention is obtained a benzimidazole system compound, the aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate which are a stabilizing agent or said compound, a buffer, and by adding the above-mentioned additive as occasion demands further, and mixing with homogeneity, the mixing approach may mix with an additive beforehand what mixed with the stabilizing agent at the benzimidazole system compound, for example, and may add a stabilizing agent to what mixed with the additive with the benzimidazole system compound. Obtained mixture is made into a particulate matter by wet granulation, subsequently it tablets, and the basic tablet for tablets is obtained. Or after carrying out wet kneading of the mixture, it can corn using an extrusion granulating machine, and subsequently it can consider as the nucleus granulation for granules with the Malmo riser (product made from Fuji PAUDARU).

[0012] Thus, a 1 - two-layer undershirt coating layer can be covered on the obtained nucleus part (a basic tablet, nucleus granulation), and an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate or said compound, and a buffer can be combined as a stabilizing agent into an undershirt coating layer. As an agent for undershirt coatings, sugar, such as a polymer, a water-soluble polymer in which approve on the medicine manufacture preferably chosen from the hydroxypropyl methylcellulose, hydroxypropylcellulose, a polyvinyl pyrrolidone, gelatin, etc., and it deals or white soft sugar, mannite, and a lactose, is used, and, otherwise, additives, such as talc, titanium oxide, and light anhydrous silicic acid, can be added. As for an undershirt coating layer, consisting of two-layer is desirable, and it is more

desirable that the undershirt coating layer of the side near a nucleus part consists of additives, such as an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate, a polymer or sugar, and tale, and the undershirt coating layer of the side near an enteric coat consists of additives, such as tale, a polymer or sugar, and if needed. To the nucleus partial 100 weight section, although the loadings of the stabilizing agent in an undershirt coating layer are range where 0.01 - 10 weight section is desirable, they are not limited to this.

[0013] Thus, it can consider as enteric coated preparations by covering enteric coating in the obtained pharmaceutical preparation middle article. As enteric coating, cellulose acetate phthalate, hydroxypropylmethylcellulose phthalate, hydroxymethyl cellulose acetate succinate, methacrylic acid, an acrylic-acid copolymerization object (trade name: OIDORAGITTO), etc. are used, and a plasticizer, a lustering agent, etc. can be added.

[0014] As mentioned above, in the pharmaceutical preparation which consists of three layers, a nucleus part, an undershirt coating layer, and an enteric coating layer, even if it is important for a nucleus part and/or an undershirt coating layer to combine the aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate which is antacid and it lacks which requirements for a configuration, the target pharmaceutical preparation is not obtained. That is, even if a hydrophilic property increases, and the collapsibility of a nucleus part increases, consequently it saves under an elevated temperature and the severe conditions under humidification for a long period of time by making a nucleus part contain porous aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, aggravation of elution nature is not produced. If the magnesium hydroxide blended with the nucleus part is added in the undershirt coating layer of the pharmaceutical preparation of JP,62-258320,A, it will have a bad influence on an enteric coated medicine coating layer. In order to avoid it, synthetic hydrotalcite is used for the undershirt coating layer in the best pharmaceutical preparation of the invention. On the other hand, in the invention in this application, the aluminum hydroxide and sodium-hydrogenearbonate coprecipitate blended with the nucleus part are added in an undershirt coating layer. If it does so, the plasticity of the film by the agents for undershirt coatings (hydroxypropyl methylcellulose etc.) is good as compared with the case where other pH buffer nature alkali compounds, such as synthetic hydrotalcite, are added. When slipping in the manufacture process of undershirt coating becomes good and an impact decreases, deficit generating of the film is controlled, consequently a poor browning lock stops moreover, arising by adding this aluminum hydroxide, sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, and talc. In addition, since an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate have strong counteraction to an acid, it makes it possible to suppress completely the effect of an enteric coating agent to a nucleus part.

[0015] The enteric tablet and granule which are the dosage forms which fitted internal use as mentioned above can be obtained, and a capsule can be filled up with a granule, and it can consider as a capsule. Thus, the obtained pharmaceutical preparation has the following descriptions.

- (1) even if saved under a severe condition for a long period of time -- an exterior -- aggravation is not seen at all but there is also almost no fall of a benzimidazole system compound content.
- (2) Collapsibility is good for the bottom of elevated-temperature humidification, and aggravation of elution nature does not take place.
- (3) Excel in film-forming [of an undershirt coating layer]. Therefore, the defective in a production process decreases and it leads to cost reduction.
- (4) A package of a product is mitigable. Moreover, the stability after opening in a chemist's shop etc. can be guaranteed now for a long time.
- [0016] The pharmaceutical preparation of this invention has the outstanding gastric-acid secretion depressant action and the outstanding antiulcer action, and can use them for the therapy of the digestive organ ulcer of mammalian including Homo sapiens etc.
 [0017]

[Example] Although the example of reference, an example, and the example of an experiment are raised to below and this invention is explained to it in more detail, this invention is not limited to these.

[0018] The magnesium hydroxide was manufactured as follows according to the approach given [the

enteric coated tablet using synthetic hydrotalcite as a stabilizing agent in an undershirt coating layer 1 in JP,62-258320,A, as a stabilizing agent in example of reference 1 basic tablet. The tablet which contains a magnesium hydroxide as omeprazole 20mg and an alkali compound per 135mg of tablets was manufactured with the rotary system tableting machine. Thus, the second layer undershirt coating was performed with the undershirt coating liquid which consists only of hydroxypropyl methylcellulose first pass undershirt coating and on it with the undershirt coating liquid which consists of hydroxypropyl methylcellulose which contains the obtained tablet (basic tablet) 0.3mg of synthetic hydrotalcite, the enteric coating liquid which subsequently consists of hydroxypropylmethylcellulose phthalate performed enteric coating, and the enteric-coated-tablets agent was obtained. [0019] After adding and kneading the purified water of optimum dose after taking the example 1 following constituent to a kneading machine and mixing for about 20 minutes, and corning with an extrusion granulating machine (1.0mm of diameters of a screen), spherical granulation is obtained with the Malmo riser (product made from Fuji PAUDARU). This granulation was dried for 30 minutes by 50 degrees C of charge air temperatures by the fluidized-drying in a plane, and the nucleus granulation of 14-24 meshes was obtained using the screen. Omeprazole 5.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 5.0mg Crystalline cellulose 4.0mg Hydroxypropylcellulose 4.0mg Hydroxypropylcellulose 0.5mg Mannite 56.5mg ----- meter 75.0mg [0020] Coating of the following presentation was performed to the obtained nucleus granulation, and enteric granulation was obtained. Performing undershirt coatings 1 and 2 in the flow spray drier (made in Okawara) with the charge air temperature of 75 degrees C, and the exhaust-gas temperature of 45 degrees C, enteric coating performed coating with the charge air temperature of 65 degrees C, and the exhaust-gas temperature of 40 degrees C. Nucleus granulation 75.5mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 3.5mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 1.5mg Talc 0.5mg Purified water (64.5mg) ----- The total 5.5mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose 3.5mg Titanium oxide 2.5mg Talc 0.5mg Purified water (64.5mg) ------ The total 6.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate 10.7mg Cetanol 0.5mg Talc 1.8mg Methylene chloride (33.0mg) Ethanol (86.0mg) Purified water (33.0mg) ------ Total 13.0mg [0021] After having mixed omeprazole, an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate, a lactose, carboxy-methyl-starch sodium, sodium lauryl sulfate, and the hydroxypropyl methylcellulose to homogeneity among the example 2 following presentations, adding the purified water of optimum dose to it and performing kneading, it dried for 30 minutes at a fluidized-drying in a plane and 50 degrees C of charge air temperatures. The particle size regulation of the dry end of granulation was carried out by the screen of 24 meshes, magnesium stearate was added, and the 135mg [per one lock] tablet (basic tablet) was manufactured with the rotary system tableting machine after mixing. Omeprazole 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate 15.0mg Lactose 91.2mg Carboxy-methyl-starch sodium 7.5mg Sodium lauryl sulfate 0.3mg Hydroxypropyl methylcellulose 0.5mg Magnesium stearate 0.5mg ------ Total 135.0mg [0022] Coating of the following presentation was performed to the obtained tablet (basic tablet), and the enteric coated tablets was obtained. The undershirt coatings 1 and 2 performed coating using the high coating machine (Freund Industrial make) by the charge air temperature of 70 degrees C, the exhaust-gas temperature of 40 degrees C, and pan engine-speed 15rpm. Enteric coating performed coating with the charge air temperature of 55 degrees C, and the exhaust-gas temperature of 37 degrees C. A basic tablet 135.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.2mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 0.3mg Talc 0.1mg Purified water (23.0mg) ----- The total 1.6mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose 3.1mg Titanium oxide 1.0mg Talc 0.1mg Purified water (56.0mg) ----- The total 4.1mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate

2.9mg Cetanol 0.1mg Talc 0.2mg Ethanol (35.0mg) Purified water (10.0mg)
** Total 144.0mg [0023] About
the enteric tablet obtained in the example 1 of example of experiment 1 reference, and the example 2 which is the formula of this invention, when a pharmaceutical preparation property and preservation stability were investigated, as shown in Table 1 and Table 2, the difference was not seen by both. [0024]
[Table 1]
Table 1 Pharmaceutical preparation property The example 1 of reference
An example 2 Weight (mg) 143.0 144.0 diameters (mm) 7.13 7.13
thickness (mm) 3.23 3.24 degrees of hardness (kp) 13.0 14.0 Collapse (JP 12) The 1st liquid (resistance of 2 hours after) Adaptation Adaptation The 2nd liquid 4.7 minutes 5.8
minutes Elution (the 2nd liquid, a paddle method, 100rpm) 10-minute 89.3% 96% 20 minutes 100.4% 1-proof [100.3%] acidity or alkalinity
(the 1st liquid, a paddle method, 100rpm)
Chief remedy survival rate of 2 hours after 99.8% 99.9% [0025]
[Table 2]
Table 2 Stability The example 1 of reference Example 2 Preservation conditions Appearance Content (%) appearance Content (%)
The initial white of 99.7 White 99.7 40 degrees C, one-month
white 99.3 White 99.6 40 degrees C, two months White 100.0 White 99.5
60 degrees C, two weeks White 99.3 White 99.5 60 degree C, one month White 99.5 White 99.2
one month White 99.3 White 99.3 [0026] About the enteric coated tablets
of the omeprazole obtained in the example 1 of example of experiment 2 reference, and the example 2,
the rate of elution in the 2nd liquid (pH 6.8 [about]) of a Japanese pharmacopoeia after saving for two
weeks, respectively under the conditions of 25 degrees C, 85% and 40 degrees C, and 82%RH (relative
humidity) was measured. The result is shown in <u>drawing 1</u> - <u>drawing 4</u> . Aggravation of elution nature
with the enteric coated tablets of the example 1 of reference remarkable under 25 degrees C, 85%
(<u>drawing 1</u>) and 40 degrees C, and 82%RH (<u>drawing 3</u>) preservation was seen so that clearly from
<u>drawing 1</u> and <u>drawing 3</u> . On the other hand, in the enteric coated tablets of an example 2, aggravation
of elution nature was not accepted under two-week preservation of 25 degrees C, 85% (drawing 2) and
40 degrees C, and 82%RH (<u>drawing 4</u>) so that clearly from <u>drawing 2</u> and <u>drawing 4</u> .
[0027] The enteric coated tablets of the lansoprazole which consists of the example of reference 2
following presentation is manufactured according to the approach of the example 1 of reference.
Basic tablet Lansoprazole 20.0mg Magnesium hydroxide 10.0mg Lactose 73.5mg Carboxy-methyl-
starch sodium 5.0mg Sodium lauryl sulfate 0.2mg Hydroxypropylcellulose 0.8mg Magnesium stearate
0.5mg The total 110.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.0mg Synthetic hydrotalcite 0.2mg Talc 0.1mg Purified water (20.0mg)
The total 1.3mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
2.6mg Titanium oxide 0.8mg Talc 0.1mg Purified water (45.0mg)
The total 3.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
2.5mg Cetanol 0.1mg Talc 0.1mg Ethanol (30.0mg)
Purified water (8.5mg)
** Total 117.5mg [0028] The
enteric coated tablets of the 2-[(3, 5-dimethyl-4-methoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole
(a compound 1 is called) which consists of the example of reference 3 following presentation is
manufactured according to the approach of the example 1 of reference.
Basic tablet Compound 1 20.0mg Magnesium hydroxide 20.0mg Lactose 31.0mg
Hydroxypropylcellulose 8.0mg Hydroxypropylcellulose 0.7mg Magnesium stearate 0.3mg
The total 80.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 0.8mg Synthetic

```
hydrotalcite 0.15mg Talc 0.05mg Purified water (20.0mg)
----- The total 1.0mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
2.4mg Talc 0.1mg Purified water (45.0mg)
----- The total 2.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
2.0mg Cetanol 0.8mg Talc 0.7mg Ethanol (30.0mg)
Purified water (8.5mg)
-----** Total 87.0mg [0029] It
replaces with a compound 1 and the enteric coated tablets using the 2-[[4-(3-methoxy propoxy)-3-
methyl-2-pyridyl] methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole (compound 2) is manufactured similarly.
[0030] The enteric coated tablets of the lansoprazole which consists of the example 3 following
presentation is manufactured according to the approach of an example 2.
Basic tablet Lansoprazole 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate
coprecipitate 10.0mg Lactose 73.5mg Carboxy-methyl-starch sodium 5.0mg Sodium lauryl sulfate
0.2mg Hydroxypropylcellulose 0.8mg Magnesium stearate 0.5mg ------ The
total 110.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.0mg An aluminum hydroxide and
sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 0.2mg Talc 0.1mg Purified water (20.0mg)
----- The total 1.3mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
2.6mg Titanium oxide 0.8mg Talc 0.1mg Purified water (45.0mg)
----- The total 3.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
2.5mg Cetanol 0.1mg Talc 0.1mg Ethanol (30.0mg)
Purified water (8.5mg)
-----** Total 2.7mg-----** Total 117.5mg [0031] The
enteric coated tablets of the 2-[(3, 5-dimethyl-4-methoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole
(compound 1) which consists of the example 4 following presentation is manufactured according to the
approach of an example 2.
Basic tablet Compound 1 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate
coprecipitate 20.0mg Lactose 31.0mg Hydroxypropylcellulose 8.0mg Hydroxypropylcellulose 0.7mg
Magnesium stearate 0.3mg ------ A meter 80.0mg Undershirt coating 1
Hydroxypropyl methylcellulose 0.8mg An aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate
coprecipitate 0.15mg Talc 0.05mg Purified water (20.0mg)
----- The total 1.0mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
2.4mg Talc 0.1mg Purified water (45.0mg)
------ The total 2.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
2.0mg Cetanol 0.8mg Talc 0.7mg Ethanol (30.0mg)
Purified water (8.5mg)
-----** Total 87.0mg [0032] It
replaces with a compound 1 and the enteric coated tablets using the 2-[[4-(3-methoxy propoxy)-3-
methyl-2-pyridyl] methyl sulfinyl]-1H-benzimidazole (compound 2) is manufactured similarly.
[0033] About the enteric coated tablets of the compound 1 obtained in the enteric coated tablets of the
lansoprazole obtained in the example 2 of example of experiment 3 reference, and the example 3 and the
example 3 of reference, and the example 4, and a compound 2, if the same trial as the example 1 of an
experiment and the example 2 of an experiment is performed, also in which tablet, the improvement
effect of good preservation stability and an elution property will be acquired.
[0034] The basic tablet of the following presentation which used the aluminum hydroxide and the
sodium-hydrogencarbonate coprecipitate for stabilization of example 5 omeprazole was manufactured
by wet granulation according to the example 2.
Basic tablet Omeprazole 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate
coprecipitate 10.0mg Lactose 95.7mg Carboxy-methyl-starch sodium 7.5mg Sodium lauryl sulfate
0.3mg Hydroxypropylcellulose 1.0mg Magnesium stearate 0.5mg ----- meter
Coating was performed by the approach which applied the undershirt coating 1, the undershirt coating 2,
and enteric coating of the following presentation in this basic tablet to the example 2 correspondingly
```

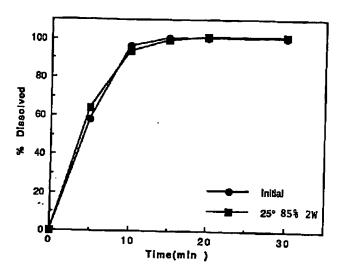
```
135.0 mg.
Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.2mg An aluminum hydroxide and sodium-
hydrogencarbonate coprecipitate 0.3mg Talc 0.1mg Purified water (23.0mg)
----- The total 1.6mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
3.1mg Titanium oxide 1.0mg Talc 0.1mg Purified water (56.0mg)
------ The total 4.2mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
2.9mg Cetanol 0.1mg Talc 0.2mg Ethanol (35.0mg)
Purified water (10.0mg)
------** Total 3.2mg------** Total 144.0mg [0035] On
the other hand, after using the magnesium hydroxide, the magnesium oxide, or the calcium hydroxide
instead of the aluminum hydroxide and the sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, respectively and
manufacturing a basic tablet by wet granulation, film coating was performed similarly and the enteric
coated tablets was obtained. 50 degrees C, 75%RH, one week or 40 degrees C, 75%RH, and after saving
for two weeks, according to the Japanese pharmacopoeia, the 2nd liquid was used for test fluid for the
enteric coated tablets obtained as mentioned above, and the decay time of a tablet was measured,
without using a disk. The result is shown in Table 3.
[0036]
[Table 3]
Table 3----- Decay time (minute)
A stabilizing agent ----- Initial value 50 degrees C, 75%RH 40 degrees C, 75%RH, 1 Week
2 Week ----- This invention Aluminum-hydroxide - A sodium
hydrogencarbonate 4.0 3.5 3.9 A coprecipitate ------ Contrast Magnesium
hydroxide 3.0 29.0 7.5 ** A magnesium oxide More than 25.030 30 It is a ** calcium hydroxide above.
20.0 22.0 30 Above ----- [0037] As for the enteric coated tablets of this
invention using an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, the bottom of
the time of preparation (first stage) and elevated-temperature humidification preservation showed good
collapsibility. On the other hand, the thing using a magnesium hydroxide is remarkable under elevated-
temperature humidification, and collapsibility got worse. Moreover, the enteric coated tablets using a
magnesium oxide and a calcium hydroxide had a preparation point in time to bad collapsibility.
[0038] After adding and kneading the purified water of optimum dose after taking the example 6
following constituent to a kneading machine and mixing for about 20 minutes, and corning with an
extrusion granulating machine (1.0mm of diameters of a screen), spherical granulation is obtained with
the Malmo riser (product made from Fuji PAUDARU). This granulation was dried for about 30 minutes
by 50 degrees C of charge air temperatures by the fluidized-drying in a plane, and the nucleus
granulation of 14-24 meshes was obtained using the screen.
Omeprazole 5.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 5.0mg
Phosphoric-acid 3 sodium (Na3PO4.12H2O) 0.5mg Crystalline cellulose 4.0mg Hydroxypropylcellulose
4.0mg Hydroxypropylcellulose 0.5mg Mannite 56.0mg ----- meter 75.0mg
[0039] Coating of the following presentation was performed to the obtained nucleus granulation, and
enteric granulation was obtained. Performing undershirt coatings 1 and 2 in the flow spray drier (made
in Okawara) with the charge air temperature of 75 degrees C, and the exhaust-gas temperature of 45
degrees C, enteric coating performed coating with the charge air temperature of 65 degrees C, and the
exhaust-gas temperature of 40 degrees C.
Nucleus granulation 75.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 3.5mg An aluminum
hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 1.5mg Talc 0.5mg Purified water (64.5mg)
----- The total 5.5mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
3.5mg Titanium oxide 2.5mg Talc 0.5mg Purified water (64.5mg)
------ The total 6.5mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
10.7mg Cetanol 0.5mg Talc 1.8mg Methylene chloride (33.0mg)
Ethanol (86.0mg)
Purified water (33.0mg)
```

used instead of aluminum-hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, and phosphoric-act 3 sodium, and nucleus granulation was adjusted like the example 6. [which was blended with nucleus granulation] Next, except having carried out additional combination of the talc instead of the aluminut hydroxide and the sodium-hydrogencarbonate coprecipitate blended with the undershirt coating 1, coating was performed like the example 6 and the enteric granulation of omeprazole was obtained. [0041] The enteric granulation of the omeprazole obtained in example of experiment 4 example 6 and the example 4 of reference was put into the glass bottle, and it saved for two weeks under the condition of 60-degree-C sealing or 40 degrees C, and 75%RH disconnection. The appearance change is shown Table 4. [0042]	id m n
[Table 4] At the time of initiation 60 degrees C is souled, 40 degrees C is	
Table 4 At the time of initiation 60 degrees C is sealed. 40 degrees C is opened 75% The example 6 White White Example 4 of reference	
Light ** ** ** [0043] As for the enteric granulation of the example 6	,
which added the aluminum hydroxide and the sodium-hydrogenearbonate coprecipitate into nucleus	
granulation at the aluminum hydroxide and the sodium-hydrogenearbonate coprecipitate, the buffer, as	nd
the undershirt coating layer, change of an appearance was not seen under the severe condition so that	10
clearly from Table 4.	
[0044] After having mixed omeprazole, an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate	
coprecipitate, a lactose, carboxy-methyl-starch sodium, sodium lauryl sulfate, and	
hydroxypropylcellulose to homogeneity among the example 7 following presentations, adding the	
purified water of optimum dose which dissolved the sodium pyrophosphate in it and performing	
kneading, 50 degrees C dried for 30 minutes by the fluidized-drying in a plane. The particle size	
regulation of the dry end of granulation was carried out by the screen of 24 meshes, magnesium steara	
was added, and the 135mg [per one lock] tablet (basic tablet) was manufactured with the rotary system	m
tableting machine after mixing. Omeprazole 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 20.0mg	
Sodium pyrophosphate 2.0mg Lactose 83.2mg Carboxy-methyl-starch sodium 8.0mg Sodium lauryl	
sulfate 0.3mg Hydroxypropylcellulose 1.0mg Magnesium stearate 0.5mg	_
** Total 135.0mg [0045] Coating of the following constituent was performed to the obtained tablet	
(basic tablet), and the enteric coated tablets was obtained. The undershirt coatings 1 and 2 performed	
coating using the high coating machine (Freund Industrial) by the charge air temperature of 70 degrees	
C, the exhaust-gas temperature of 40 degrees C, and pan engine-speed 13rpm. Enteric coating perform	
coating with the charge air temperature of 55 degrees C, and the exhaust-gas temperature of 37 degree	S
C.	
A basic tablet 135.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.4mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 0.4mg Talc 0.1mg Purified water (23.0mg)	
3.1mg Titanium oxide 1.0mg Purified water (56.0mg)	
The total 4.1mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthala	te
3.1mg Cetanol 0.2mg Talc 0.2mg Ethanol (35.0mg)	
Purified water (10.0mg)	
** Total 3.5mg* Total 3.5mg [0046] Thu	us.
about the enteric coated tablets of the obtained omeprazole, the rate of elution in the 2nd liquid (pH 6.8	
[about]) of a Japanese pharmacopoeia after saving for two weeks, respectively under the conditions of	
25 degrees C, 85%RH and 40 degrees C, and 82%RH was measured. The result is shown in drawing 5	-
and drawing 6. The good elution nature which is not different from the time of preparation even if it	
saves an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate coprecipitate, and the enteric coated	
tablets of this invention using a buffer (sodium pyrophosphate) under elevated-temperature	
humidification was shown so that clearly from drawing 5 and 6.	

[0047] The enteric coated tablets of the omeprazole which consists of the example 8 following
presentation is manufactured according to the approach of an example 7.
Basic tablet Omeprazole 20.0mg An aluminum hydroxide and a sodium-hydrogencarbonate
coprecipitate 13.0mg Sodium pyrophosphate 2.0mg Lactose 83.0mg Carboxy-methyl-starch sodium
8.0mg Sodium lauryl sulfate 0.3mg Hydroxypropylcellulose 1.0mg Magnesium stearate 0.5mg
The total 135.0mg Undershirt coating 1 Hydroxypropyl methylcellulose 1.4mg An
aluminum hydroxide and sodium-hydrogencarbonate coprecipitate 0.4mg Talc 0.1mg Purified water
(23.0mg)
The total 1.9mg Undershirt coating 2 Hydroxypropyl methylcellulose
3.1mg Titanium oxide 1.0mg Purified water (56.0mg)
The total 4.1mg Enteric coating Hydroxypropylmethylcellulose phthalate
3.1mg Cetanol 0.2mg Talc 0.2mg Ethanol (35.0mg)
Purified water (10.0mg)
** Total When the
stability test and elution test under preservation are performed about the omeprazole enteric coated
tablets obtained 144.5mg, good preservation stability and the high rate of elution are obtained.
[0048]
[Effect of the Invention] In the enteric coated preparations which consist of the nucleus part which
contains an unstable benzimidazole system compound in the acid which has an antiulcer action, an
undershirt coating layer which consists of 1 - two-layer, and an enteric coating layer Preservation
stability, such as not coloring over a long period of time by combining an aluminum hydroxide and a
sodium-hydrogencarbonate coprecipitate with a nucleus part and/or an undershirt coating layer, and
combining a buffer with the former, is very good. And also in the mothball under a severe condition, the
stable antiulcer drug content pharmaceutical preparation with which elution nature does not get worse
can be obtained. Furthermore, this invention pharmaceutical preparation is excellent in film-forming,
and can suppress the defective at the time of manufacture. The pharmaceutical preparation which has the
property which was more excellent compared with the conventional pharmaceutical preparation was
obtained from these things.
Common non mose mings.

[Translation done.]

Drawing selection Representative drawing



[Translation done.]

* NOTICES *

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] Enteric coated preparations with which the stability and elution nature which are characterized by combining an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate with a nucleus part and/or an undershirt coating layer in the enteric coated preparations which cover a 1 - two-layer undershirt coating layer into the nucleus part which contains unstable 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound in the acid which has an antiulcer action, and come to cover enteric coating on it further have been improved.

[Claim 2] Pharmaceutical preparation according to claim 1 characterized by an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate being 0.1 - 20 weight sections to the 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound 1 weight section in a nucleus part.

[Claim 3] Pharmaceutical preparation according to claim 1 whose loadings of the aluminum hydroxide and sodium-hydrogenearbonate coprecipitate in an undershirt coating layer are characterized by being 0.01 - 10 weight section to the nucleus partial 100 weight section.

[Claim 4] Pharmaceutical preparation according to claim 1 characterized by blending an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate, and tale with an undershirt coating layer. [Claim 5] Enteric coated preparations with which the stability and elution nature which are characterized by making a nucleus part and/or an undershirt coating layer blend a buffer with an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate as a stabilizing agent in the enteric coated preparations which cover a 1 - two-layer undershirt coating layer on the nucleus part which contains unstable 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound in the acid which has an antiulcer action, and come to cover enteric coating on it further have been improved.

[Claim 6] Pharmaceutical preparation according to claim 5 characterized by for an aluminum hydroxide and a sodium-hydrogenearbonate coprecipitate being 0.1 - 20 weight sections, and a buffer being 0.01 - 2 weight section to the 2-[(2-pyridyl) methyl sulfinyl] benzimidazole system compound 1 weight section.

[Claim 7] Pharmaceutical preparation according to claim 5 whose buffer is the sodium tartrate, sodium acetate, a sodium hydrogencarbonate, a sodium carbonate, sodium polyphosphate, potassium polyphosphate, a sodium pyrophosphate, a potassium pyrophosphate, disodium hydrogenphosphate, the potassium phosphate, phosphoric-acid 3 sodium, or phosphoric-acid 3 potassium.

[Translation done.]